# (19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平8-100124

(43)公開日 平成8年(1996)4月16日

(51) Int.Cl.6		識別記号	庁内整理番号	ΡI						技術表示箇所
C08L	83/06	LRU								
		LRW								
		LRY								
C 0 8 G	77/26	NUB								
C 0 8 K	5/54		審査請求	未請求	請求項	jの数 4	FD	(全	4 頁) ———	最終頁に続く
(21)出願番号		<b>特願平6-260989</b>		(71) }	出願人	000006	3068 【ペルト	株式会	社	
(22)出顧日		平成6年(1994)9							14丁目1番21号	
		1 1000	. •	(72)発明者		村上				
						神戸市	<b>i長田区</b>	浜添通	44丁目	11番21号 三ツ
						星ペル	レト株式	会社内	3	
				(72)	発明者	後藤				
										11番21号 三ツ
						-	レト株式	会社内	4	
				(72)	発明者	山口				
										11番21号 三ツ
						星べん	ルト株式	<b>C</b> 会社I	Ŋ	

# (54) 【発明の名称】 ガラス状膜製造用の前駆体組成物およびガラス状膜の製造方法

# (57)【要約】

【目的】 硬度を高めるとともに、耐熱性、耐薬品性、 そして耐沸水性を高めたガラス状膜製造用の前駆体組成 物およびこれを用いたガラス状膜の製造方法を提供す る。

【構成】 ガラス状膜製造用の前駆体組成物が水酸基を 有するシリコーンワニス5~90重量%に、ウレイド基 を含有した3官能性のシリコンアルコキシドを1~50 重量%、そして水酸基を有する液状樹脂を10~95重 量%を含んだ構成からなっている。

2

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 水酸基を有するシリコーンワニス  $5\sim9$ 0 重量%に、少なくともウレイド基を含有した 3 官能性のシリコンアルコキシドを  $1\sim5$ 0 重量%含んだことを特徴とするガラス状膜製造用の前駆体組成物。

1

【請求項2】 水酸基を有する液状樹脂を10~95重量%添加した請求項1記載のガラス状膜製造用の前駆体組成物。

【請求項3】 水酸基を有するシリコーンワニス5~9 0重量%に、少なくともウレイド基を含有した3官能性 10 のシリコンアルコキシド1~50重量%を添加し、これを加水分解、縮合することを特徴とするガラス状膜の製造方法。

【請求項4】 水酸基を有する液状樹脂を10~95重量%添加した請求項3記載のガラス状膜の製造方法。

# 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【産業上の利用分野】本発明はガラス状膜製造用の前駆体組成物およびガラス状膜の製造方法に係り、詳しくはガラス、陶磁器、タイル、プラスチック等の着色材のマ 20トリックス、ガラスフィルター、赤外線あるいは紫外線のカットフィルター、コーティグ材等に使用されるガラス状膜製造用の前駆体組成物およびこれを用いたガラス状膜の製造方法に関する。

### [0002]

【従来の技術】シリコーン樹脂はシリコーンの架橋体からなる樹脂で、シロキサン結合を主鎖とし、側鎖にメチル基やフェニル基を含有している。この樹脂は特に耐熱、耐候性に優れているため、耐熱性が必要とされるストーブ、電子レンジ、自動車用マフラー等の保護塗装や 30耐候性が必要とされている橋脚、船舶、化学プラント等の保護塗装に広く利用されている。更に、シリコーン樹脂の耐薬品性を向上させる目的でシリコーン成分と有機樹脂を共重合させたシリコーン変成有機樹脂があり、これも塗料として広く利用されている。

#### [0003]

【発明が解決しようとする課題】しかし、シリコーン樹脂はそれを単体で使用すると、酸やアルカリの耐薬品性に問題があった。このため、耐薬品性の向上を狙って有機樹脂を共重合させたシリコーン変成有機樹脂は、硬度 40が低くてガラスや金属表面の保護塗料には不向きであった

【0004】本発明はこのような問題点を改善するものであり、硬度を高めるとともに、耐熱性、耐薬品性、そして耐沸水性を高めたガラス状膜製造用の前駆体組成物およびこれを用いたガラス状膜の製造方法を提供する。

#### [0005]

【課題を解決するための手段】本発明は、水酸基を有するシリコーンワニス5~90重量%に、少なくともウレイド基を含有した3官能性のシリコンアルコキシドを1 50

~50重量%含んだガラス状膜製造用の前駆体組成物にあり、また水酸基を有する液状樹脂を10~95重量%添加した場合も含む。

 $[0\ 0\ 0\ 6]$  更に、本発明は水酸基を有するシリコーン ワニス5~90重量%に、少なくともウレイド基を含有した3官能性のシリコンアルコキシド1~50重量%を添加し、これを加水分解、縮合するガラス状膜の製造方法にあり、水酸基を有する液状樹脂を10~95重量%添加した場合も含む。

[0007] 本発明で使用する水酸基を有するシリコーンワニスは、無色ないし淡黄色透明液体で水酸基当量 (水酸基1モル分の樹脂の重量) 300~700gを有するもので、通常塗料用シリコーンワニスと呼ばれるものでジメチルイミダゾリジノン、メタクレゾール、ジメ

のでシメナルイミタソリシノン、メタクレノール、シハチルホルムアミド、カルビトール、ターピノール、ジアセトンアルコール、トリエチレングリコール、パラキシレン、トルエン、エタノール、アセトン等の有機溶剤に溶解している。

【0008】 具体的には、信越化学工業社製のKR211、KR212、KR216、また東芝シリコーン社製のTSR160、YR3168、あるいは東レダウコーニングシリコーン社製のSH6018、DC6-2230等が挙げられる。

【0009】また、上記シリコーンワニスの添加量は $5\sim90$ 重量%であり、好ましくは $10\sim50$ 重量%であり、5重量%未満の場合には膜の耐侯性が低下する。

【0010】本発明で使用するウレイド基を含有した3官能性のシリコンアルコキシドは、シランカップリング剤の中でも特定のものであり、例えば $\gamma$ -ウレイドプロピルトリエトキシシラン、 $\gamma$ -ウレイドプロピルトリメトキシシラン等からなる。この添加量は $1\sim50$ 重量%であり、好ましくは $5\sim40$ 重量%であり、1重量%未満の場合には、膜の接着性が低下し、一方50重量%を越えると膜が黄変し、耐熱性が低下する。

【0011】更に、本発明で使用する水酸基を有する液状樹脂は、アクリル、アルキド、ポリエステル、エポキシ、メラミン、尿素樹脂等からなり、水酸基価(1g中の水酸基の量)が10~200mgである。この樹脂はジメチルイミダゾリジノン、メタクレゾール、ジメチルホルムアミド、カルビトール、ターピノール、ジアセトンアルコール、トリエチレングリコール、パラキシレン、トルエン、エタノール、アセトン等の有機溶剤に溶解している。この添加量は10~95重量%であり、好ましくは20~60重量%であり、10重量%未満の場合には、膜の耐薬品性が低下し、一方95重量%を越えると、膜の耐候性が低下する。

 $[0\ 0\ 1\ 2]$  上記 3 成分の混合物は直接ガラス等の基材表面にディッピング、スプレー、コーティング、印刷等の方法で塗布し、厚さ約  $5\ 0\ 0\ \mu$ mまでの膜厚に調節することができる。それ以上の膜厚にすると、熱処理の段

20

階で気泡が入りやすくなる。むろん、スクリーン印刷も可能である。尚、上記熱処理は上記3成分の混合物が重縮合反応する条件であればよく、具体的には150~300°Cの雰囲気温度下で10~60分間である。

【0013】このスクリーン印刷の手順は、水平に置かれたスクリーン(例えば、ポリエステル平織物、255メッシュ)の下に、数ミリメートルの間隔をもたせて印刷基板(ガラス)を設置する。このスクリーンの上に上記組成物をのせた後、スキージーを用いてスクリーン全面に組成物を広げる。この時には、スクリーンと印刷基 10板とは間隔を有している。続いて、スクリーンが印刷基板に接触する程度にスキージーでスクリーンを押さえ付けて移動させ、印刷をする。以後これを繰り返す。

【0014】また、本発明では、上記3成分の他に各種添加材、例えばシリカ粉、各種色素、蛍光色素、そして金属あるいはセラミックス粉等を使用することができる。

#### [0015]

【実施例】次に、本発明を具体的な実施例により更に詳細に説明する。

# 実施例1~2

表1に示すように、水酸基を有するシリコーンワニスとして変性用シリコンワニス(信越化学工業社製KR212)、水酸基を有する液状樹脂としてアクリル樹脂(大日本インキ化学社製A817)、そしてウレイド基を含有した3官能性のシリコンアルコキシドとしてγーウレイドプロピルトリエトキシシランを用いた。

【0016】 これらの各原料を表1の配合にしたがって 混合し、この混合物をガラス板上にディッピングし、2 50°Cに設定されたオープン中で30分間熱処理して\*30

\* 重合を終え、ガラス板上に厚さ  $20 \mu m$ のガラス状膜を作製した。

【0017】上記膜の耐熱試験、硬度試験、耐酸試験、耐アルカリ試験、耐沸水試験を行った。得られた結果を表1に併記する。尚、評価方法は以下の通りである。

#### 【0018】1. 耐熱試験

ガラス板上に作製した膜を250°Cで30分間オーブン中で熱処理を行い、膜の状態を目視により観察した。 ○は膜の外観に変化がない場合である。

#### 0 【0019】2. 硬度試験

鉛筆芯をガラス状膜に擦り付けて鉛筆芯の硬さによる傷の有無を評価した。尚、傷の付かない一番硬い鉛筆芯を 鉛筆硬度とした。

#### 【0020】3. 耐酸試験

1 規定の硫酸水溶液に 2 4 時間浸積後のガラス状膜の状態を目視により評価した。○は膜の外観に変化がない場合であり、×はガラス状膜がガラス板から剥離した場合である。

# 【0021】4. 耐アルカリ試験

1 規定の水酸化ナトリウム水溶液に 2 4 時間浸積後のガラス状膜の状態を目視により評価した。○は膜の外観に変化がない場合であり、×はガラス状膜がガラス板から剥離した場合である。

#### 【0022】5. 耐沸水試験

100°Cの沸水に3時間浸水後のガラス状膜の状態を目視により評価した。○は膜の外観に変化がない場合であり、×はガラス状膜がガラス板から剥離した場合であった。

[0023]

【表 1 】

	実施	例	比較例								
配合(重量%)	1	2	1	2	3	4	5	6	7	8	
変性用シリコーンワニス	24	21	30	24	24	24	24	24	24	24	
77川樹脂	56	49	70	56	56	56	56	56	56	56	
アーウレイドカロエトリエトキシラン	20	30									
フェコルドノエポキシシラン				20							
T ーグリシドキシブロビルノエトキシシラン					20						
ピニルトリメトキシシラン						20					
7 一ケロロプロビルトリメトキシシラン							20				
ァーアミノブロビルトリメトキシシラン								20			
ァー(2-7ミエチル) -7ミノカビル トリメトキシシラン									20		
τ - メタクリロロキシンフロヒル。 トリメトキシシラン										20	
耐熱性	0	0	0	0	0	0	0	黄変	黄変	0	
鉛筆硬度	5н	6H	2H	4.H	<b>3</b> H	<b>3</b> H	3.H	6H	5H	4H	
耐酸性	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	
耐が性	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	
耐沸水性	0	0	×	×	×	0	0	0	0	0	

【0024】この結果によると、本実施例により得られ たガラス状膜は、優れた耐熱性、耐酸性、耐アルカリ 性、耐沸水性、そして高い硬度を有していることが判 る。

#### 【0025】比較例1~8

各原料を表1の配合にしたがって混合するとともに、種 々のシランカップリング剤を添加し、これらを混合し攪 拌した。得られた組成物をガラス板上にディッピング し、250°Cに設定されたオーブン中で30分間熱処 理して重合を終え、ガラス板上に厚さ20μmのガラス 状膜を作製した。上記膜の耐熱試験、硬度試験、耐酸試 40 のすべてを特性を満足するガラス状膜を作製することが 験、耐アルカリ試験、耐沸水試験を行った。得られた結\*

#### \*果を表1に併記する。

【0026】この結果によると、比較例により得られた ガラス状膜は、耐熱性、耐酸性、耐アルカリ性、耐沸水 性、そして高い硬度のすべての特性を満足するものがな く、いずれかの特性を欠くものであった。

#### [0027]

【発明の効果】以上のように本発明のように、シランカ ップリング剤として特定のウレイド基を含有した3官能 性のシリコンアルコキシドを使用することにより、耐熱 性、耐酸性、耐アルカリ性、耐沸水性、そして高い硬度 できる効果がある。

フロントページの続き

(51) Int. Cl. 6

識別記号

庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

C08L 83/08

101/06

LTA